DEGRADABLE RESIN COMPOSITION

Publication number: JP5039412

Publication date:

1993-02-19

Inventor:

TOYOSAKI HIDEO; SATO YOICHI; HASHIMOTO

TAKASHI; SHIRAISHI NOBUO

Applicant:

CALP CORP, SHIRAISHI NOBUO

Classification:

- international:

C08L67/00; C08L67/04; C08L97/02; C08L67/00; C08L97/00; (IPC1-7): C08L67/00; C08L97/02

- european:

Application number: JP19910216582 19910802 Priority number(s): JP19910216582 19910802

Report a data error here

Abstract of JP5039412

PURPOSE:To obtain a resin composition, having excellent photodegradability and biodegradability, improved also in heat resistance, flexibility, etc., and useful as a substitute for general-purpose plastics. CONSTITUTION:A degradable resin composition is obtained by blending (A) 3-97wt.% etherified or esterified lignocellulose-modified substance with (B) 97-3wt.% aliphatic polyester (e.g. polycaprolactone) and, as necessary, an inorganic or organic filler antioxidant, etc.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A) (11)特許出願公開番号

特開平5-39412

(43)公開日 平成5年(1993)2月19日

(51)Int.Cl.5

識別記号

庁内整理番号

技術表示箇所

C08L 67/00

LPK

8933-4 J

97/02 LSW 6770-4 J

審査請求 未請求 請求項の数1(全 5 頁)

(21)出願番号

特願平3-216582

(71)出願人 000104364

FΙ

カルプ工業株式会社

(22)出願日

平成3年(1991)8月2日

東京都千代田区神田和泉町1番地277

(71)出願人 591063154

白石 信夫

京都府京都市左京区下鴨狗子田町13-3

(72)発明者 豊嵜 英夫

東京都千代田区神田和泉町 1番地277 カ

ルプ工業株式会社内

(72)発明者 佐藤 洋一

東京都千代田区神田和泉町1番地277 カ

ルプ工業株式会社内

(74)代理人 弁理士 阿形 明 (外1名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 分解性樹脂組成物

(57)【要約】

【構成】 (A)エーテル化又はエステル化されたリグ ノセルロース変性物3~97重量%と(B)脂肪族ポリ エステル97~3重量%との混合物を含有して成る、分 解性樹脂組成物。

【効果】 優れた光分解性と生分解性とを有する上、耐 熱性や柔軟性などの機械物性が良好で、汎用プラスチッ クの代替として有用である。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A) エーテル化又はエステル化された リグノセルロース変性物3~97重量%と(B) 脂肪族 ポリエステル97~3重量%との混合物を含有して成る 分解性樹脂組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は新規な分解性樹脂組成物、さらに詳しくは、優れた光分解性と生分解性を有し、かつ耐熱性や柔軟性などの機械物性が良好で、汎用 10 プラスチックの代替として有用な分解性樹脂組成物に関するものである。

[0002]

【従来の技術】最近、合成高分子化合物は、そのほとんどが物理化学的に安定であって、しかも微生物分解されにくいことから、地球的規模で環境汚染をもたらすことが、特に海洋汚染との関連で懸念され、その対策の必要性が真剣に考えられるようになった。

【0003】特に汎用プラスチック材料として大量に消費されているポリエチレン、ポリプロピレン、ポリスチレンなどのプラスチックは、ほとんど微生物分解されず、かつ光分解性も著しく低いことが知られている。したがって、最近、微生物や光照射によって分解され、自然界の物質循環に組み込まれる生分解性又は光分解性プラスチックの研究開発が盛んに行われている。

【0004】現在研究されている分解性プラスチックは 完全分解型生分解性プラスチック、不完全分解型生崩壊 性プラスチック、完全分解型光分解性プラスチック及び 不完全分解型光崩壊性プラスチックに大別することがで き、前記完全分解型生分解性プラスチックとしては、例 30 えば(1) 微生物により生産されるポリヒドロキシアル カノエイト、(2)脂肪族のポリエステル、ポリエステ ルアミド、ポリエステルエーテルなどの合成高分子化合 物、(3)キチン・キトサン、化学修飾(アセチル化、 ニトロ化)セルロースなどの天然高分子化合物などが挙 げられ、不完全分解型生崩壊性プラスチックとしては、 例えば(4)汎用プラスチックとデンプンとのブレンド 物、(5)汎用プラスチックと脂肪族ポリエステルとの ブレンド物などが挙げられる。また、完全分解型光分解 性プラスチックとしては、例えば(6)エチレン・一酸 40 化炭素共重合体などが挙げられ、不完全分解型光崩壊性 プラスチックとしては、例えば(7)ビニルケトン共重 合体、1,2・ポリブタジェンなどの光で反応する官能 基をもつ高分子化合物や金属錯化合物などの光増感剤を 添加した高分子化合物などが挙げられる。

【0005】しかしながら、これらの分解性プラスチックはいずれもなんらかの欠点を有し、必ずしも十分に満足しうるものではない。例えば前記(1)のポリヒドロキシアルカノエイトは生分解性には優れているものの、制造ファトが真くつく」 (2)の合成真母子化合物は

融点が60℃付近と低いために用途の制限を免れず、

(3)の天然高分子化合物は熱可塑性を有しないものが多く、汎用成形が困難であるなどの欠点を有している。【0006】また、前記(4)の汎用プラスチックとデンプンとのブレンド物や(5)の汎用プラスチックと脂肪族ポリエステルとのブレンド物は、デンプンや脂肪族ポリエステルの配合量が増加するとともに、機械物性が低下する上、デンブンや脂肪族ポリエステル部分のみが生分解し、汎用プラスチック部分が分解せずに残るし、(6)のエチレン・一酸化炭素共重合体は光反応により潜しく分解するため、材料及び製品の保管が困難であり、かつ廃棄後埋没した場合、光が照射しないため分解せず、さらに(7)の不完全分解型光崩壊性プラスチックは光分解して粉々になったプラスチックの生分解性がほとんどなく、大部分がそのまま残存するため、二次公害が懸念されるいう欠点がある。

が、特に海洋汚染との関連で懸念され、その対策の必要 [0007]他方、近年石油資源の枯渇から、天然資源性が真剣に考えられるようになった。 として、木材、古紙、ヤシ殼などの植物材料の有効利用 [0003]特に汎用プラスチック材料として大量に消 が叫ばれており、その1つとしてこの植物材料から得ら費されているポリエチレン、ポリプロピレン、ポリスチ 20 れるリグノセルロースのプラスチック化は産業的利用をレンなどのプラスチックは、ほとんど微生物分解され 進める上において極めて重要な課題となっている。

[8000]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、従来の分解性プラスチックが有する欠点を克服し、優れた光分解性と生分解性を有する上、耐熱性や柔軟性などの機械物性が良好で、汎用プラスチックの代替として有用な分解性樹脂組成物を提供することを目的としてなされたものである。

[0009]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、前記の好ましい性質を有する分解性樹脂組成物を開発すべく鋭意研究を重ねた結果、特定の化学修飾されたリグノセルロースと脂肪族ポリエステルとを所定の割合で組み合わせることにより、光分解性と生分解性の両方を有し、分解性が飛躍的に向上する上、機械物性についても耐熱性及び柔軟性の良好な分解性樹脂組成物が得られることを見出し、この知見に基づいて本発明を完成するに至った。【0010】すなわち、本発明は(A)エーテル化又はエステル化されたリグノセルロース変性物3~97重量%と(B)脂肪族ポリエステル97~3重量%との混合物を含有して成る分解性樹脂組成物を提供するものである。

【0011】本発明組成物においては、(A)成分として、エーテル化又はエステル化されたリグノセルロース変性物が用いられる。このリグノセルロース変性物の原料としては、例えばパルブ、木材片、木粉、木材繊維、木材チッブ、単板くず、合板くず、古紙、稲わら、モミガラ、コーリャン、バガス、竹、麦わら、ヤシの実などの植物材料が用いられる。

製造コストが高くつくし、(2)の合成高分子化合物は 50 【0012】該エステル化又はエーテル化されたリグノ

セルロース変性物は、前記リグノセルロース原料中に含 まれているセルロース、ヘミセルロース及びリグニンの それぞれの水酸基の少なくとも一部に、エステル結合又 はエーテル結合を介して置換基を導入することにより得 られる。

【0013】エステル化には、例えば酸ハロゲン化物や 酸無水物などの有機カルボン酸の反応性誘導体及びラク トン、ラクタムなどが、また、エーテル化には、例えば 塩化アルキル、塩化アリール、塩化ベンジル、エチレン クロルヒドリンなどのハロゲン化物、モノクロロ酢酸ナ 10 トリウム、モノクロロ酢酸などのα-ハロゲノ有機カル ボン酸、ジアルキル硫酸、さらにはプロピレンオキシド などのエポキシ化合物などが改質剤として用いられる。 前者のエステル化反応においては、通常硫酸、過塩素 酸、ビリシン、塩化亜鉛などが触媒として用いられ、後 者のエーテル化反応においては、通常水酸化ナトリウム などのアルカリが触媒として用いられる。

【0014】導入される有機基としては、例えば脂肪族 アシル基、ベンゾイル基などの芳香族アシル基、ポリ又 はオルゴアルキルラクトン基、ポリ又はオルゴアミド 基、カルボキシメチル基、ヒドロキシアルキル基、ポリ オキシメチレン基などのポリオキシアルキレン基、ポリ オキシエチレングリコール基などのポリオキシアルキレ ングリコール基、ベンジル基、ペンチル基、オクチル基 などの長鎖アルキル基及びその他の類縁基などが挙げら れる。これらの有機基はニトロ基などの無機基や、炭 素、水素、酸素、窒素以外の原子を含む置換基を有して いてもよく、また、1種導入されていてもよいし、2種 以上導入されていてもよい。

【0015】このようにしてエーテル化又はエステル化 30 している。 されたリグノセルロース変性物は、(A)成分として1 種用いてもよいし、2種以上を組み合わせて用いてもよ 61.

【0016】本発明組成物において、(B)成分として 用いられる脂肪族ポリエステルとしては、例えば環状ジ エステル又は環状エステルの開環重合により得られるポ リグリコリド、ポリラクチド、ポリε - カプロラクト ン、ポリβ - ブチロラクトン、ポリャ - ブチロラクト ン、ポリピバロラクトン、ポリδ・バレロラクトン、ポ リβ・メチル・δ・バレロラクトン、ポリβ・プロピオ 40 い、その平均値を求めた。 ラクトン、ボリβ・バレロラクトンなど、さらには開環 共重合によるコポリエステル、脂肪族ポリカーボネート 及びその共重合体、脂肪族ポリエステルエーテル及びそ の共重合体などが挙げられるが、これらの中で特にポリ カプロラクトンが好適である。これらの脂肪族ポリエス テルは1種用いてもよいし、2種以上を組み合わせて用

【0017】本発明組成物においては、前記(A)成分 のエーテル化又はエステル化されたリグノセルロース変 性物と(B)成分の脂肪族ポリエステルとの配合割合に 50 した水酸化ナトリウム水溶液180mlを加え、圧をか

ついては、該(A)成分を3~97重量%及び(B)成 分を97~3重量%の割合で配合することが必要であ る。(A)成分の配合量が3重量%未満では光分解速度 が著しく遅い上、製造コストが高くつくし、97重量% を超えると柔軟性に劣るようになる。

【0018】本発明組成物には、本発明の目的がそとな われない範囲で、所望に応じ、無機や有機のフィラー、 酸化防止剤、耐候剤、帯電防止剤、顔料などを添加する ことができる。

【0019】本発明組成物の調製方法については特に制 限はなく、従来公知の方法を用いることができる。例え ば前記(A)成分、(B)成分及び所望に応じて用いら れる各種添加成分を、タンブラーミキサー、高速回転式 ミキサー、Vプレンダー、リボンブレンダーなどを用 い、均質に混合してもよいし、単軸又は二軸押出機、バ ンバリーミキサー、高速回転ミキサーなどを用いて、前 記各成分を溶融温度以上で溶融混練したのち、ペレット 化してもよく、あるいは前記混合及び混練処理を組み合 わせてもよい。

【0020】とのようにして得られた本発明の分解性樹 脂組成物は、例えば射出成形、プレス成形、インフレ成 形、シート成形、各種発泡成形など、公知の方法により 成形して所望の成形品を提供することができる。

[0021]

【発明の効果】本発明の分解性樹脂組成物は、化学修飾 されたリグノセルロースと脂肪族ポリエステルとをブレ ンドしたものであって、光分解性と生分解性の両方を有 し、しかもそれぞれ単独よりも分解性が著しく向上して いる上、耐熱性及び柔軟性が良好であるなどの特徴を有

[0022]

【実施例】次に、実施例により本発明をさらに詳細に説 明するが、本発明はこれらの例によってなんら限定され るものではない。

【0023】なお、組成物の物性は次のようにして求め tc.

(1) 引張強度、引張弾性率、引張伸び率

試験片として、JIS2号片×1/2サイズ(0.5m mプレス板打ち抜き)のものを用い、引張試験を5回行

【0024】(2)熱軟化温度

内径3mmの石英管に試料を3~5mmの高さまで固く 詰め、石英棒を挿入したのち、100gの荷重を加え、 昇温速度 1 ℃/分で加熱した場合において、試料が溶融 後、石英棒が降下し石英管の底に接触するときの温度を 熱軟化温度とした。なお、測定機器として、真空理工

(株) 製、熱機械試験機TM1500型を用いた。

【0025】製造例

絶乾木粉60gに、あらかじめ温度を40wt%に調整

け、木粉全体に一様に水酸化ナトリウム水溶液を拡散さ せたのち、室温で60分間マーセル化したのち、ベンジ ルクロリド324ml (2.28mol)を、一様にし みわたるように加え、11のオートクレーブ中で110 ℃、2時間半ベンジルエーテル化処理を行った。反応の 停止は、メタノールを加えることによって行った。洗浄 は脱イオン水及びメタノールを交互に使用し、過剰のベ ンジルクロリド、水酸化ナトリウム、生成した食塩、ベ ンジルアルコール、ベンジルエーテルを除去し、G・2 ンジルアルコールが水の存在下で白濁することから、洗 浄液が透明になり、しかも p Hが中性を示す時点を終了 とした。その後、60℃で2日間送風乾燥、さらに一昼 夜室温で真空乾燥し、ベンジルエーテル化木粉を得た。* *ベンジル化による重量増加率は63%であった。

【0026】実施例1~4

製造例で得られたベンジル化木粉とポリカブロラクトン [プラクセルH・4、分子量4万~6万、ダイセル化学 工業(株)製]とを、東洋精機(株)製、ラボプラスト ミルを用い、温度200℃、ローター回転速度60rp m、混練時間6分の条件で、表1に示す配合割合で混練 したのち、得られた溶融物を200℃、30kgf/c m² の熱圧下でプレス成形し、0.5 mmのプレスシー ガラスフィルターで固形分をろ集した。なお洗浄は、べ 10 トを得た。 次に、このシートを有機栽培畑土中に半分 埋め、半分を大気中に曝露し、外観変化と引張特性を測 定した。その結果を表1に示す。

【表1】

	ł	1	Ĺ	訓	£	Ĕ	項	B					
1	組成	ł	B	光 瘤	3	±	中塩	没	П			•	熱軟化溫度
ĺ		導起日数	引强效度	引强弹性率	引張仲び準	引线独皮	引起神性印	引頭件が事	8	0	8	换	
	(重量形)						l		9\$	飌	痓	化	ന
			(is/ca')	(kg/m²)	(%)	(kg/cs*)	(ku/ca¹)	(%)					
}		コントロール	277	10,500	72. B	277	10, E00	72. 8	±٩	Ola	価に	:	
支援例	BT /PCL	30日後	22 i	R. 200	36. 5	183	B, E99	16.9	73	ナレ男	姓		約140
ı	-80/20	40日後	188	7, 540	18. 2	121	7, 400	7. 4	£ ₽	K(CS)	ene di	抻	
<u> </u>		80日後	152	8, 040	13. 3	98	6, 204	2. 4			#4		1
		コントロール	135	1.840	103	135	4. 208	103					
突施网	ST/POL	3082€	108	l, 280	68. 7	10B	4, 508	38. 1	Į.	3	Ŀ		約90
Z	== 60/40	40日後	97	4. 200	21. 3	73	3, 200	5. 1					
		60日後	81	1, 500	14. 2	51	3, 001	ι. 8					
		コントロール	128	5, 260	86. 2	128	5. 200	88. 2	-			_	-
发验例	89/PCL	30日数	109	1.880	36. 3	9.8	4,004	27. 5	F	1	F		_
3	-40/80	40 Bible	103	4. 060	16.2	72	3, 400	6. 1					
L		60日後	94	2, 500	9. 3	4.8	2, 800	3. 7					
		コントロール	165	6, 800	97. 7	165	5, 500	97, 7				_	
龙柏州	EN/POL	30日後	123	5, 300	48. 5	118	5. 500	33. B	Æ	7	Ŀ		_
4	= 20/80	40日後	118	5. 100	18.9	88	5, 200	13. 1	ľ				
		60日後	76	1, 700	10, 3	67	4, 000	5. 2					

(注) BW: ベンジル化木粉 PCL: ポリカプロラクトン 【0027】比較例1~4

ポリプロピレン「出光ポリプロピレン」2000G、出 光石油化学(株)製]、ポリスチレン[出光ポリスチレ

ンIT・40、出光石油化学(株)製]、ポリカプロラ クトン (前出) 及び製造例で得られたベンジル化木粉 を、それぞれ実施例1~4と同様にしてプレス成形し、 分解試験を行った。その結果を表2に示す。 【表2】

8

		學再日款	麗 定 項					B					
	随 類		E3	元 4	46	±	中埋	改	Г				禁款化温度
			引張強度	引强弹性中	引受神び卒	引班法区	引起神性事	引張伸び挙	8	0	E	2	:
	l		İ		ł	Í	١.	ł	91		3	t At	(°C)
	<u> </u>		(tg/ca')	(bs/ca ¹)	(%)	(kg/cs*)	(lg/cs²)	(96)	l				1
	1	コントロール	410	33, 500	10, 5	410	38, 500	10. 5	Г				1
比較例	ベンジル	30日養	385	25, 540	6. 5	370	37, 100	8. 1	20	67:	, ,	強生	# 3180
l l	(E+29)	40日装	324	35, 390	2. 8	324	35, 600	5. 7	1				1
		60日後	301	38, 306	1. 5	318	28, 100	3. 3					1
	ギリカブ	コントロール	180	7.088	440	180	7, 100	#40					
比较例	ロラクト	30日後	165	7, 180	360	168	6, 100	l 8 9	±۹	ÞØ\$			#980
2	2	40日後	140	6, C80	316	138	5, 608	21.8	ð.	191	28	1	
		60日後	130	5. 800	188	3 O B	5, 104	14.6					
		コントロール	435	24,610	180	435	24, 680	180	_		_	_	
比較實	ギリブロ	30日後	448	27, 018	195	430	15, 894	181	典	くなし	_		\$9150
3	ピレン	40日後	441	25, 980	172	437	24, 304	189					
		80日費	418	25, 500	156	428	75, 301	166					Į
		コントロール	221	28. L60	380	221	20, 100	380			_		†
比較例	ポリスナ	30日後	215	21,000	391	229	26. 90¢	377	翼	krz l			#140
4	レン	40日数	232	21, 310	370	216	20.000	385					1
ı		60日後	236	28, 460	356	216	10, 301	399					ĺ

【0028】以上の結果から、ベンジル化木粉/ポリカ プロラクトンブレンド物は、大気中、土中埋没共に著し またそれに伴う引張特性の低下も著しく、これは、この 組成物が光分解性と生分解性の両方の性質をもつことを 示す。また、分解速度において、ベンジル化木粉/ポリ*

7

*カプロラクトンブレンド物は、それぞれの単品より、明 らかに分解の進行が速いことが明らかである。一方、ポ く外観の損傷を受け、特に土中埋没側の損傷が著しい。 20 リプロピレン及びポリスチレンについては外観、引張特 性の変化がなく、分解による損傷は認められない。ベン ジル化木粉、ポリカプロラクトンについては、外観及び 引張特性の分解による損傷が認められる。

フロントページの続き

(72)発明者 橋本 隆

東京都千代田区神田和泉町1番地277 カ ルプ工業株式会社内

(72)発明者 白石 信夫

京都府京都市左京区下鸭狗子田町13-3